

07.10.2004

日 本 国 特 許 庁
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 2 0 0 3 年 9 月 1 0 日
Date of Application:

出 願 番 号 特 願 2 0 0 3 - 3 1 8 2 4 3
Application Number:
[ST. 10/C]: [J P 2 0 0 3 - 3 1 8 2 4 3]

出 願 人 ダイキン工業株式会社
Applicant(s): 旭化成株式会社

REC'D 02 DEC 2004

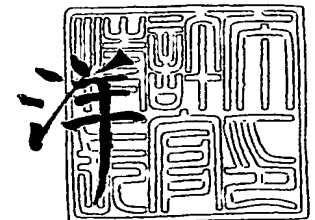
WIPO PCT

PRIORITY DOCUMENT
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH
RULE 17.1(a) OR (b)

2004年11月18日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

小 川



出証番号 出証特 2 0 0 4 - 3 1 0 4 5 9 8

【書類名】 特許願
【整理番号】 DA246
【あて先】 特許庁長官殿
【国際特許分類】 C08F 6/00
【発明者】
 【住所又は居所】 大阪府摂津市西一津屋 1 番 1 号 ダイキン工業株式会社淀川製作
 所内
 【氏名】 伊野 忠
【発明者】
 【住所又は居所】 大阪府摂津市西一津屋 1 番 1 号 ダイキン工業株式会社淀川製作
 所内
 【氏名】 井坂 忠晴
【発明者】
 【住所又は居所】 大阪府摂津市西一津屋 1 番 1 号 ダイキン工業株式会社淀川製作
 所内
 【氏名】 近藤 昌宏
【特許出願人】
 【識別番号】 000002853
 【氏名又は名称】 ダイキン工業株式会社
【代理人】
 【識別番号】 100086586
 【弁理士】
 【氏名又は名称】 安富 康男
【選任した代理人】
 【識別番号】 100115820
 【弁理士】
 【氏名又は名称】 渡辺 みのり
【手数料の表示】
 【予納台帳番号】 033891
 【納付金額】 21,000円
【提出物件の目録】
 【物件名】 特許請求の範囲 1
 【物件名】 明細書 1
 【物件名】 要約書 1
 【包括委任状番号】 0006907

【書類名】特許請求の範囲

【請求項 1】

スルホン酸由来基含有フルオロポリマーを含む処理対象物にフッ素化処理を行うことにより安定化フルオロポリマーを製造することよりなる安定化フルオロポリマー製造方法であって、

前記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、 $-\text{SO}_3\text{M}$ (Mは、H、 $\text{NR}^1\text{R}^2\text{R}^3\text{R}^4$ 又は $\text{M}^1_{1/L}$ を表す。 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は、同一又は異なって、H若しくは炭素数1～4のアルキル基を表す。 M^1 は、L価の金属を表す。)を有するフルオロポリマーであり、

前記処理対象物は、水分が質量で500ppm以下であることを特徴とする安定化フルオロポリマー製造方法。

【請求項 2】

スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、更に、 $-\text{SO}_2\text{X}$ 及び/又は $-\text{COZ}$ (Xは、F、Cl、Br、I又は $-\text{NR}^5\text{R}^6$ を表す。Zは、 $-\text{NR}^7\text{R}^8$ 又は $-\text{OR}^9$ を表す。 R^5 、 R^6 、 R^7 及び R^8 は、同一又は異なって、H、アルカリ金属元素、アルキル基若しくはスルホニル含有基を表す。 R^9 は、炭素数1～4のアルキル基を表す。)を有している請求項1記載の安定化フルオロポリマー製造方法。

【請求項 3】

スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、更に、 $-\text{COOH}$ をポリマー鎖末端に有している請求項1又は2記載の安定化フルオロポリマー製造方法。

【請求項 4】

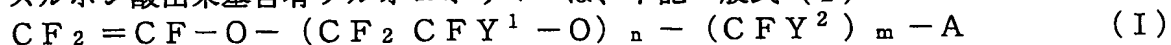
フッ素化処理は、フッ素源からなるガス状フッ素化剤を用いて行うものであり、前記フッ素源は、 F_2 、 SF_4 、 IF_5 、 NF_3 、 PF_5 、 ClF 及び ClF_3 からなる群より選択される少なくとも1種であり、前記フッ素源は、前記ガス状フッ素化剤の1容積%以上である請求項1、2又は3記載の安定化フルオロポリマー製造方法。

【請求項 5】

フッ素源は、 F_2 である請求項4記載の安定化フルオロポリマー製造方法。

【請求項 6】

スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、下記一般式 (I)



(式中、 Y^1 は、F、Cl、Br、I又はパーフルオロアルキル基を表す。 n は、0～3の整数を表し、 n 個の Y^1 は、同一であってもよいし異なってもよい。 Y^2 は、F、Cl、Br又はIを表す。 m は、1～5の整数を表す。 m が2～5の整数であるとき、 m 個の Y^2 は、同一であってもよいし異なってもよい。 A は、 $-\text{SO}_2\text{X}$ 又は $-\text{COZ}$ を表す。 X は、F、Cl、Br、I又は $-\text{NR}^5\text{R}^6$ を表す。 Z は、 $-\text{NR}^7\text{R}^8$ 又は $-\text{OR}^9$ を表す。 R^5 、 R^6 、 R^7 及び R^8 は、同一又は異なって、H、アルカリ金属元素、アルキル基若しくはスルホニル含有基を表す。 R^9 は、炭素数1～4のアルキル基を表す。)で表される酸由来基含有パーハロビニルエーテル、及び、前記酸由来基含有パーハロビニルエーテルと共重合可能なモノマーからなる2元以上の共重合体であり、前記共重合可能なモノマーは、前記酸由来基含有パーハロビニルエーテル以外のその他のビニルエーテル、及び、エチレン性モノマーであり、前記共重合体は、前記酸由来基含有パーハロビニルエーテルに由来する酸由来基含有パーハロビニルエーテル単位5～40モル%、前記エチレン性モノマーに由来するエチレン性モノマー単位60～95モル%、及び、前記その他のビニルエーテルに由来するその他のビニルエーテル単位0～5モル%からなるものである請求項1、2、3、4又は5記載の安定化フルオロポリマー製造方法。

【請求項 7】

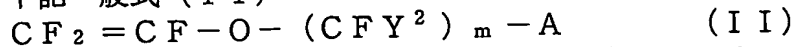
n は、0である請求項6記載の安定化フルオロポリマー製造方法。

【請求項 8】

Y^2 は、Fであり、mは、2である請求項6又は7記載の安定化フルオロポリマー製造方法。

【請求項9】

下記一般式 (I I)



(式中、 Y^2 は、F、Cl、Br又はIを表す。mは、1～5の整数を表す。mが2～5の整数であるとき、m個の Y^2 は、同一であってもよいし異なってもよい。Aは、 $-SO_2X$ 又は $-COZ$ を表す。Xは、F、Cl、Br、I又は $-NR^5R^6$ を表す。Zは、 $-NR^7R^8$ 又は $-OR^9$ を表す。 R^5 、 R^6 、 R^7 及び R^8 は、同一又は異なって、H、アルカリ金属元素、アルキル基若しくはスルホニル含有基を表す。 R^9 は、炭素数1～4のアルキル基を表す。)で表される酸由来基含有パーハロビニルエーテルと、テトラフルオロエチレンとを乳化重合して得られるフルオロポリマーであって、前記フルオロポリマーは、IR測定において、カルボキシル基に由来するピーク〔x〕と、 $-CF_2-$ に由来するピーク〔y〕との強度比〔x/y〕が0.05以下であることを特徴とする安定化フルオロポリマー。

【請求項10】

請求項1、2、3、4、5、6、7又は8記載の安定化フルオロポリマー製造方法により得られた

ことを特徴とする安定化フルオロポリマー。

【請求項11】

請求項9又は10記載の安定化フルオロポリマーと活性物質とからなることを特徴とする活性物質固定体。

【請求項12】

活性物質は、触媒である請求項11記載の活性物質固定体。

【請求項13】

触媒は、白金を含有する金属である請求項12記載の活性物質固定体。

【請求項14】

請求項12又は13記載の活性物質固定体を有することを特徴とする電解質膜。

【請求項15】

請求項14記載の電解質膜を有することを特徴とする固体高分子電解質型燃料電池。

【書類名】明細書

【発明の名称】安定化フルオロポリマー及びその製造方法

【技術分野】

【0001】

本発明は、安定化フルオロポリマー及びその製造方法に関する。

【背景技術】

【0002】

テトラフルオロエチレンと、 $-\text{SO}_2\text{F}$ を有するパーフルオロビニルエーテルとを共重合して得られるスルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、燃料電池、化学センサー等の電解質膜材料としての用途が知られている。

【0003】

このスルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、例えば、燃料電池用電解質膜として長期間使用した場合、劣化し、燃料電池からの排水が HF を含むようになる問題が報告されている。

【0004】

この問題は、固体状態のスルホン酸由来基含有フルオロポリマーに対し、フッ素ガス等のフッ素ラジカル発生化合物を $20\sim 300^\circ\text{C}$ で接触させてポリマー鎖末端の不安定基の少なくとも 40% を安定な基に転換する安定化処理により改善されることが報告されている（例えば、特許文献1参照）。

【0005】

従来の安定化処理は、特にスルホン酸由来基含有フルオロポリマーが乳化重合により得たものである場合、不安定基の安定基への転換率が不十分となり、溶融成形時に着色、発泡等が発生するという問題があった。

【特許文献1】特公昭46-23245号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0006】

本発明の目的は、上記現状に鑑み、スルホン酸由来基含有フルオロポリマーを十分に安定化する方法を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

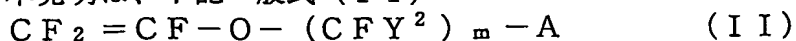
【0007】

本発明は、スルホン酸由来基含有フルオロポリマーを含む処理対象物にフッ素化処理を行うことにより安定化フルオロポリマーを製造することよりなる安定化フルオロポリマー製造方法であって、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、 $-\text{SO}_3\text{M}$ （ M は、 H 、 $\text{NR}^1\text{R}^2\text{R}^3\text{R}^4$ 又は M^1_1/L を表す。 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は、同一又は異なって、 H 若しくは炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基を表す。 M^1 は、 L 価の金属を表す。）を有するフルオロポリマーであり、上記処理対象物は、水分が質量で 500ppm 以下であることを特徴とする安定化フルオロポリマー製造方法である。

本発明は、安定化フルオロポリマー製造方法により得られたことを特徴とする安定化フルオロポリマーである。

【0008】

本発明は、下記一般式（I I）



（式中、 Y^2 は、 F 、 Cl 、 Br 又は I を表す。 m は、 $1\sim 5$ の整数を表す。 m が $2\sim 5$ の整数であるとき、 m 個の Y^2 は、同一であってもよいし異なってもよい。 A は、 $-\text{SO}_2\text{X}$ 又は $-\text{COZ}$ を表す。 X は、 F 、 Cl 、 Br 、 I 又は $-\text{NR}^5\text{R}^6$ を表す。 Z は、 $-\text{NR}^7\text{R}^8$ 又は $-\text{OR}^9$ を表す。 R^5 、 R^6 、 R^7 及び R^8 は、同一又は異なって、 H 、アルカリ金属元素、アルキル基若しくはスルホニル含有基を表す。 R^9 は、炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基を表す。）で表される酸由来基含有パーハロビニルエーテルと、テトラフルオロエチレンとを乳化重合して得られるフルオロポリマーであって、上記フルオロポリマーは

、IR測定において、カルボキシル基に由来するピーク〔x〕と、 $-CF_2-$ に由来するピーク〔y〕との強度比〔x/y〕が0.05以下であることを特徴とする安定化フルオロポリマーである。

本発明は、上記安定化フルオロポリマーと活性物質とからなることを特徴とする活性物質固定体である。

本発明は、上記活性物質固定体を有する電解質膜である。

本発明は、上記電解質膜を有することを特徴とする固体高分子電解質型燃料電池である。

以下に本発明を詳細に説明する。

【0009】

本発明の安定化フルオロポリマー製造方法は、スルホン酸由来基含有フルオロポリマーを含む処理対象物にフッ素化処理を行うことにより安定化フルオロポリマーを製造することによりなるものである。

【0010】

上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、 $-SO_3M$ （Mは、 H 、 $NR^1R^2R^3R^4$ 又は M^1_1/L を表す。）を有するフルオロポリマーである。

上記 $NR^1R^2R^3R^4$ における R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は、同一又は異なって、 H 若しくは炭素数1～4のアルキル基を表す。上記炭素数1～4のアルキル基としては特に限定されないが、直鎖アルキル基であることが好ましく、メチル基であることがより好ましい。

上記 M^1 は、 L 価の金属を表す。上記 L 価の金属は、周期表の1族、2族、4族、8族、11族、12族又は13族に属する金属である。上記 L 価の金属としては特に限定されず、例えば、周期表の1族として、 Li 、 Na 、 K 、 Cs 等が挙げられ、周期表の2族として、 Mg 、 Ca 等が挙げられ、周期表の4族として、 Al 等が挙げられ、周期表の8族として、 Fe 等が挙げられ、周期表の11族として、 Cu 、 Ag 等が挙げられ、周期表の12族として、 Zn 等が挙げられ、周期表の13族として、 Zr 等が挙げられる。

【0011】

スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、上記 $-SO_3M$ に加えて、 $-SO_2X$ 及び／又は $-COZ$ （ X は、 F 、 Cl 、 Br 、 I 又は $-NR^5R^6$ を表す。 Z は、 $-NR^7R^8$ 又は $-OR^9$ を表す。 R^5 、 R^6 、 R^7 及び R^8 は、同一又は異なって、 H 、アルカリ金属元素、アルキル基若しくはスルホニル含有基を表す。 R^9 は、炭素数1～4のアルキル基を表す。）を有していてもよい。

【0012】

上記 $-SO_2X$ における X は、 F 、 Cl 又は Br が好ましく、より好ましくは、 F である。

上記 $-COZ$ における Z は、 $-OR^9$ が好ましい。

上記アルカリ金属元素としては特に限定されず、例えば、 Li 、 Na 、 K 、 Cs 等が挙げられる。上記アルキル基としては特に限定されず、例えば、メチル基、エチル基等の炭素数1～4のアルキル基等が挙げられる。上記アルキル基は、ハロゲン原子により置換されていてもよい。上記スルホニル含有基は、スルホニル基を有する含フッ素アルキル基であり、例えば、末端に置換基を有していてもよい含フッ素アルキルスルホニル基等が挙げられ、上記含フッ素アルキルスルホニル基としては、例えば、 $-SO_2R_f^1Z^1$ （ R_f^1 は、含フッ素アルキレン基を表し、 Z^1 は、有機基を表す。）等が挙げられる。上記有機基としては、例えば、 $-SO_2F$ が挙げられ、 $-SO_2(NR^5SO_2R_f^1SO_2)_kNR^5SO_2-$ （ k は、1以上の整数を表し、 R_f^1 は、含フッ素アルキレン基を表す。）のように無限につながっていてもよく、例えば、 $-SO_2(NR^5SO_2R_f^1SO_2)_kNR^5SO_2F$ （ k は、1以上、100以下の整数を表す。 R^5 及び R_f^1 は、上記と同じ。）であってもよい。

【0013】

上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、更に、 $-COOH$ をポリマー鎖末端に有しているものであってもよい。

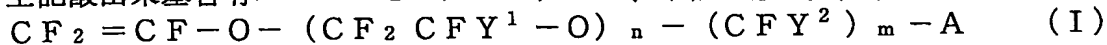
上記-COOHは、例えば、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーの主鎖末端に重合開始剤の分子構造に由来して導入される。上記-COOHは、例えば、重合開始剤としてパーオキシジカーボネート等を用いた場合に上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーの主鎖末端に形成される。上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、乳化重合により得られたものである場合、通常、-COOHをポリマー鎖末端に有している。

【0014】

上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、酸由来基含有パーハロビニルエーテル、及び、上記酸由来基含有パーハロビニルエーテルと共重合可能なモノマーからなる2元以上の共重合体であることが好ましい。

【0015】

上記酸由来基含有パーハロビニルエーテルは、下記一般式(I)



で表される化合物であることが好ましい。

【0016】

上記一般式(I)における Y^1 は、F、Cl、Br、I又はパーフルオロアルキル基を表し、なかでも、パーフルオロアルキル基であることが好ましく、 $-\text{CF}_3$ であることがより好ましい。

上記一般式(I)におけるnは、0~3の整数を表し、n個の Y^1 は、同一であってもよいし、異なってもよい。上記nは、好ましくは0又は1、より好ましくは0である。上記一般式(I)における Y^2 は、F、Cl、Br又はIを表し、なかでも、Fが好ましい。

上記一般式(I)におけるmは、1~5の整数を表す。mが2~5の整数であるとき、m個の Y^2 は、同一であってもよいし、異なってもよい。上記mは、好ましくは2である。

上記一般式(I)は、 Y^2 がF、mが2であるものが好ましく、 Y^2 がF、mが2、nが0であるものがより好ましい。

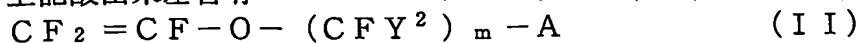
【0017】

上記一般式(I)におけるAは、 $-\text{SO}_2\text{X}$ 又は $-\text{COZ}$ (X及びZは、上述の定義と同じ。)を表す。

上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーが有していてもよいとして上述した $-\text{SO}_2\text{X}$ 及び/又は $-\text{COZ}$ は、上記一般式(I)で表される酸由来基含有パーハロビニルエーテルを重合することにより導入したものであってよい。

【0018】

上記酸由来基含有パーハロビニルエーテルは、下記一般式(II)



(式中、 Y^2 、m及びAは、上記一般式(I)におけるものと同じ。)で表される化合物であることがより好ましい。

上記酸由来基含有パーハロビニルエーテルは、1種又は2種以上を組み合わせ用いることができる。

【0019】

上記酸由来基含有パーハロビニルエーテルと共重合可能なモノマーは、上記酸由来基含有パーハロビニルエーテル以外のその他のビニルエーテル、及び、エチレン性モノマーであることが好ましい。

【0020】

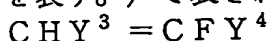
上記エチレン性モノマーは、エーテル酸素を有さず、ビニル基を有するモノマーであって、上記ビニル基は、フッ素原子により水素原子の一部又は全部が置換されていてもよいものである。

【0021】

上記エチレン性モノマーとしては、例えば、下記一般式



(式中、 Rf^2 は、F、Cl 又は炭素数 1～9 の直鎖状又は分岐状のフルオロアルキル基を表す。) で表されるハロエチレン性モノマー、下記一般式



(式中、 Y^3 は、H 又は F を表し、 Y^4 は、H、F、Cl 又は炭素数 1～9 の直鎖状又は分岐状のフルオロアルキル基を表す。) で表される水素含有フルオロエチレン性モノマー等が挙げられる。

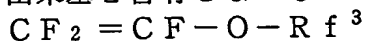
【0022】

上記エチレン性モノマーは、 $CF_2 = CF_2$ 、 $CH_2 = CF_2$ 、 $CF_2 = CFC1$ 、 $CF_2 = CFH$ 、 $CH_2 = CFH$ 、及び、 $CF_2 = CFCF_3$ で表されるフルオロビニルエーテルからなる群より選ばれる少なくとも 1 つであることが好ましく、なかでも、パーハロエチレン性モノマーがより好ましく、パーフルオロエチレン性モノマーが更に好ましく、テトラフルオロエチレンが特に好ましい。

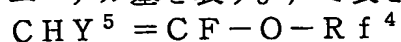
上記エチレン性モノマーとしては、1 種又は 2 種以上を用いることができる。

【0023】

上記酸由来基含有パーハロビニルエーテル以外のその他のビニルエーテルとしては上記酸由来基を含有しないものであれば特に限定されず、例えば、下記一般式



(式中、 Rf^3 は、炭素数 1～9 のフルオロアルキル基又は炭素数 1～9 のフルオロポリエーテル基を表す。) で表されるパーフルオロビニルエーテル、下記一般式



(式中、 Y^5 は、H 又は F を表し、 Rf^4 は、炭素数 1～9 のエーテル酸素を有していてもよい直鎖状又は分岐状のフルオロアルキル基を表す。) で表される水素含有ビニルエーテル等が挙げられる。

上記その他のビニルエーテルとしては、1 種又は 2 種以上を用いることができる。

【0024】

上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーとしては、酸由来基含有パーハロビニルエーテルの少なくとも 1 種とエチレン性モノマーの少なくとも 1 種とを共重合してなる 2 元以上の共重合体が好ましく、酸由来基含有パーハロビニルエーテル 1 種とエチレン性モノマー 1 種とを共重合して得られる 2 元共重合体がより好ましいが、所望により、酸由来基含有パーハロビニルエーテルとエチレン性モノマーに加え、酸由来基含有パーハロビニルエーテル以外のその他のビニルエーテルを共重合して得られる共重合体であってもよい。

【0025】

本発明におけるスルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、上記酸由来基含有パーハロビニルエーテルに由来する酸由来基含有パーハロビニルエーテル単位 5～40 モル%、上記エチレン性モノマーに由来するエチレン性モノマー単位 60～95 モル%、及び、上記その他のビニルエーテルに由来するその他のビニルエーテル単位 0～5 モル%からなるものであることが好ましい。上記酸由来基含有パーハロビニルエーテル単位のより好ましい下限は、7 モル%、更に好ましい下限は、10 モル%、より好ましい上限は、35 モル%、更に好ましい上限は、30 モル%である。

上記エチレン性モノマー単位のより好ましい下限は、65 モル%、更に好ましい下限は、70 モル%、より好ましい上限は、90 モル%、更に好ましい上限は、87 モル%である。

上記その他のビニルエーテル単位のより好ましい上限は、4 モル%、更に好ましい上限は、3 モル%である。

【0026】

上記「エチレン性モノマー単位」とは、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーの分子構造上の一部分であって、エチレン性モノマーの分子構造に由来する部分を意味する。例えば、テトラフルオロエチレン単位は、テトラフルオロエチレン [$CF_2 = CF_2$] に由来する部分 [$-CF_2 - CF_2 -$] を意味する。

上記「酸由来基含有パーハロビニルエーテル単位」とは、上記スルホン酸由来基含有フル

オロポリマーの分子構造上の一部分であって、酸由来基含有パーハロビニルエーテルの分子構造に由来する部分を意味する。

上記「その他のビニルエーテル単位」とは、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーの分子構造上の一部分であって、上記その他のビニルエーテルの分子構造に由来する部分を意味する。

【0027】

本明細書において、上記酸由来基含有パーハロビニルエーテル単位、エチレン性モノマー単位、及び、その他のビニルエーテル単位の含有率は、それぞれ全モノマー単位を100モル%とした値である。

上記「全モノマー単位」は、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーの分子構造上、モノマーに由来する部分の全てである。上記「全モノマー単位」が由来する単量体は、従って、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーをなすこととなった単量体全量である。

本明細書において、上記「酸由来基含有パーハロビニルエーテル単位」の含有率（モル%）は、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーにおける全モノマー単位が由来する単量体のモル数に占める、酸由来基含有パーハロビニルエーテル単位が由来する酸由来基含有パーハロビニルエーテルのモル数の割合である。上記「エチレン性モノマー単位」の含有率（モル%）及び上記「その他のビニルエーテル単位」の含有率（モル%）も同様に、由来する単量体のモル数の割合である。これら各単位の含有率は、300℃における溶融NMR測定により得られる値である。

【0028】

上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーの重合方法としては、例えば、溶液重合、懸濁重合、乳化重合等の従来公知の方法の何れであってもよいが、後述の本発明の安定化フルオロポリマー製造方法が最も効果を奏する点で、乳化重合が好ましい。

【0029】

上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、例えば、 $-SO_2F$ を有するモノマーを乳化重合して得られたものである場合、重合過程において、 $-SO_2F$ のごく一部が $-SO_3H$ に変換したものである。この $-SO_3H$ は、 $+NR^1R^2R^3R^4$ 又は M^{1+} の存在下に容易に $-SO_3NR^1R^2R^3R^4$ 又は $-SO_3M^{1+}$ に変換することができる（上記 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び M^{1+} は、上述の定義と同じ）。上記 $-SO_2F$ を有するモノマーとしては、特に限定されないが、例えば、上述の一般式（I）におけるAが $-SO_2F$ である酸由来基含有パーハロビニルエーテル等が挙げられる。なお、本発明におけるスルホン酸由来基含有フルオロポリマーが有する $-SO_3M$ （Mは、上述の定義と同じ。）は、上述の乳化重合したモノマーが有する $-SO_2F$ に由来するものに限定されず、例えば公知の方法等により導入したものであってもよい。

【0030】

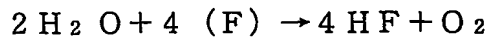
本発明の安定化フルオロポリマー製造方法は、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーを含む処理対象物にフッ素化処理を行うことよりなるものである。本明細書において、上記「処理対象物」は、上記フッ素化処理を行う対象である。

上記処理対象物は、樹脂粉末状、ペレット状、成形して得た膜状の何れのもであってもよい。上記処理対象物は、後述のフッ素化処理を充分に行う観点では、樹脂粉末状であることが望ましいが、取り扱い性の点で工業上はペレット状であることが望ましい。

【0031】

上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、フッ素化処理を従来法により行くと、フッ素化が不十分となる問題があった。フッ素化が不十分となる理由としては、次のことが考えられる。即ち、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、乾燥処理を経て、粉末状、ペレット状、成形体等の固体に調製したものであっても、通常、 $-SO_3M$ が高吸湿性であることにより空気中の水分を直ちに吸収してしまう。上記 $-SO_3M$ の高吸湿性は、例えば、 $-COOH$ 、その塩、 $-COZ$ 、 $-SO_2X$ 等（Z及びXは、上述の定義と同じ。）のその他の官能基よりもはるかに大きい。この $-SO_3M$ の高吸湿性により、実

質的に上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーを主成分とする固体は、存在する雰囲気気の湿度等にもよるが、通常、質量で500ppmを超える水分を含有している。このように含水率が高く上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーを含む固体に対して、従来の方法によりフッ素化処理を行うと、下記反応式



で表される反応(A)にフッ素源(F)が消費されてしまい、その結果、スルホン酸由来基含有フルオロポリマーのフッ素化が阻害されるものと考えられる。

【0032】

本発明の安定化フルオロポリマー製造方法において、処理対象物は、水分が質量で500ppm以下であるものである。500ppmを超えると、スルホン酸由来基含有フルオロポリマーのフッ素化を阻害することから好ましくない。好ましい上限は、450ppm、より好ましい上限は、350ppmである。上記処理対象物中の水分は、上記範囲内であれば経済性、生産性の観点から下限を例えば0.01ppmとすることができる。

上記処理対象物中の水分量は、カールフィッシャー滴定法を用いて測定し得られた値である。

【0033】

本発明の安定化フルオロポリマー製造方法は、処理対象物の含水量が上述の範囲となる条件下でフッ素化処理を行うことにより、上記反応(A)のようなフッ素化処理の阻害反応を抑制し、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーを十分にフッ素化することを可能にしたものである。

【0034】

処理対象物中の水分を上述の範囲にする方法としては特に限定されず、例えば、所望により遠心脱水等を経た後、80～130℃で2時間～50時間、温度を所望により段階的に変え、所望により減圧し、加熱する方法；ペント型押出機内で溶融させてペント孔から脱揮させる方法等の従来公知の乾燥方法を用いることができる。後者の方法を用いた場合、 $-\text{SO}_3\text{M}$ の一部は分解されることもあり得る点で好ましい。

上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーが高吸湿性の官能基を有するので、上記乾燥から後述するフッ素化処理までの工程はなるべく手早く行うことが好ましい。

【0035】

本発明の安定化フルオロポリマー製造方法におけるフッ素化処理は、フッ素源を用いて行うものである。

上記フッ素源は、 F_2 、 SF_4 、 IF_5 、 NF_3 、 PF_5 、 ClF 及び ClF_3 からなる群より選択される少なくとも1種であることが好ましく、 F_2 であることがより好ましい。

上記フッ素化処理は、上記フッ素源からなるガス状フッ素化剤を用いて行うことが好ましい。この場合、上記フッ素源は、上記ガス状フッ素化剤の1容積%以上であることが好ましい。より好ましい下限は、10容量%、更に好ましい下限は、60容量%である。

上記ガス状フッ素化剤は、上記フッ素源と、フッ素化に不活性な気体とからなるものである。

上記フッ素化に不活性な気体としては特に限定されず、例えば、窒素ガス、アルゴンガス等が挙げられる。

上記フッ素化処理は、通常、室温～150℃で行う。

【0036】

上記フッ素化処理は、フッ素化処理前のスルホン酸由来基含有フルオロポリマーが有している熱分解しやすい不安定基をフッ素化することにより、熱分解しにくい安定基に変換するための処理である。上記フッ素化処理は、好ましくは、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーが有している $-\text{CF}_2\text{SO}_3\text{M}$ (Mは、上述の定義と同じ。)を $-\text{CF}_2\text{H}$ 、 $-\text{CF}_3$ 等に変換し、更に、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーが所望により鎖末端に有する $-\text{COOH}$ を $-\text{CF}_3$ に、 $-\text{SO}_2\text{NH}_2$ を $-\text{SO}_2\text{F}$ に、それぞれ変換するものと考えられる。上記フッ素化処理は、これらの変換により、上記スルホン酸由来

基含有フルオロポリマーを用いた熔融成形時に SO_3M 等の不安定基が熱分解して着色したり、 COOH 等の不安定基が分解して発泡したりすることを防止することができる。

上記フッ素化処理によって、処理対象物中に含まれるオリゴマー等の低分子量体、未反応モノマー、副生産物等の不純物をも除去することができる。

【0037】

なお、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーが有する SO_3M (M は、上述の定義と同じ。)は、フッ素化処理により、イオン交換能を有しない CF_2H 、 CF_3 等に変換されるが、上記 SO_3M が上述のモノマーが有する SO_2F が乳化重合により変換したものである場合、 SO_2F から SO_3M への変換率はごく微量であるので、上記フッ素化処理を経て成形膜等をイオン交換用途に用いるときであってもイオン交換容量 $[\text{EW}]$ を大きく減少させずに維持することができる。

【0038】

本発明の安定化フルオロポリマー製造方法は、上記フッ素化処理を行うことにより安定化フルオロポリマーを製造することよりなるものである。本明細書において、上記「安定化フルオロポリマー」は、スルホン酸由来基含有フルオロポリマーから上記フッ素化処理を行うことにより得られるフルオロポリマーであって、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーが有していた COOH 、 $\text{CF}_2\text{SO}_3\text{M}$ 、 SO_2NH_2 等の熱分解しやすい不安定基が CF_2H 、 CF_3 、 SO_2F 等の熱分解しにくい安定基に変換されたものである。

上記安定化フルオロポリマーは、上記フッ素化処理後、 HF 等の揮発成分と併存していることがあるので、これを除去することが好ましい。

上記揮発成分の除去は、脱揮機構を有している押出機を用いて行うことが好ましく、ベント孔を少なくとも1個有するベント型押出機を用いて行うことがより好ましい。

フッ素化処理を行う処理対象物としては樹脂粉末状が望ましいことを上述したが、処理対象物として樹脂粉末を用いる場合、処理対象物は、フッ素化処理の後、ベント型押出機内で熔融混練して上記揮発成分の除去を行い、引き続きペレット化することが好ましく、フッ素化処理を上述のベント型押出機内で行い、同じ押出機内で引き続き上記揮発成分の除去とペレット化とを行うことがより好ましい。

【0039】

上記安定化フルオロポリマーは、乳化重合により得られたものである場合、上述のようにフッ素化処理前において通常有していたポリマー鎖末端の COOH が上記フッ素化処理により CF_2H 、 CF_3 等の安定基に変換されたものである。この変換率は、本発明の安定化フルオロポリマー製造方法において極めて高く、IR測定において、カルボキシル基に由来するピーク $[\text{x}]$ と、 CF_2 に由来するピーク $[\text{y}]$ との強度比 $[\text{x}/\text{y}]$ を0.05以下にすることができる。上記強度比 $[\text{x}/\text{y}]$ の好ましい上限は、0.04であり、より好ましい上限は、0.03である。

上記安定化フルオロポリマー製造方法により得られた安定化フルオロポリマー（以下、「安定化フルオロポリマー(A)」ということがある。）もまた、本発明の一つである。

【0040】

本発明の安定化フルオロポリマー（以下、「安定化フルオロポリマー(B)」ということがある。）は、上記一般式(II) (Y^2 、 m 及び A は、上述の定義と同じ。)で表される酸由来基含有パーハロビニルエーテルと、テトラフルオロエチレンとを乳化重合して得られるフルオロポリマーであって、上記フルオロポリマーは、IR測定において、カルボキシル基に由来するピーク $[\text{x}]$ と、 CF_2 に由来するピーク $[\text{y}]$ との強度比 $[\text{x}/\text{y}]$ が0.05以下であるものである。

本発明の安定化フルオロポリマー(B)は、上述の本発明の安定化フルオロポリマー製造方法により効率良く得ることができるが、上記本発明の安定化フルオロポリマー製造方法により得られたものに必ずしも限定されない点で、上述の安定化フルオロポリマー(A)とは概念が異なるものである。本明細書において、(A)又は(B)を付すことなく、単

に「安定化フルオロポリマー」というときは、安定化フルオロポリマー (A) 又は安定化フルオロポリマー (B) の何れであるかを区別することなく、安定化フルオロポリマー (A) と安定化フルオロポリマー (B) とを含む概念である。

【0041】

上記カルボキシル基 $[-COOH]$ は、主にフルオロポリマーのポリマー鎖末端基として形成されたものであり、上記 $-CF_2-$ は、主にポリマー主鎖に存在するものである。本発明の安定化フルオロポリマーは、IR測定において、上記強度比 $[x/y]$ が上述の範囲であるものであるもので、溶融成形時に発泡が生じにくいものとすることができる。上記強度比 $[x/y]$ は、赤外分光光度計を用いて測定し得られた各ピークの面積から算出する。

上記カルボキシル基に由来するピーク $[x]$ は、 1776 cm^{-1} 付近に観測されるカルボキシル基の会合体に由来する吸収ピーク強度と、 1807 cm^{-1} 付近に観測される非会合体に由来する吸収ピーク強度との和である。

上記 $-CF_2-$ に由来するピーク $[y]$ は、 $-CF_2-$ の倍音に由来する吸収ピークである。

【0042】

本発明の安定化フルオロポリマーは、上記範囲内の強度比 $[x/y]$ を有するものであれば、その製造方法については特に限定されないが、本発明の安定化フルオロポリマー製造方法を用いることにより、容易に得ることができる。

【0043】

本発明の安定化フルオロポリマーは、スルホン基の量が 200 ppm 以下であることが好ましい。より好ましい上限は、 50 ppm である。

本発明の安定化フルオロポリマーは、カルボキシル基の量が 100 ppm 以下であることが好ましい。より好ましい上限は、 30 ppm である。

【0044】

本明細書において、上記スルホン基の量及びカルボキシル基の量は、安定化フルオロポリマーを 270°C 、 10 MPa において20分間ヒートプレスして厚さ $150\sim 200\text{ }\mu\text{m}$ の測定用膜を作成し、FT-IR分光器を用いてスペクトル測定し、以下の手順によって得られる値である。

まず、 150°C で20時間フッ素化処理を行うことにより不安定基を完全に安定化した標準サンプルを別途作成しておき、そのIRスペクトルと測定用膜のIRスペクトルとの差スペクトルをC-F倍音の吸収ピークで規格化して導出し、得られた差スペクトルにおいて、 1056 cm^{-1} 付近に観測されるスルホン酸基に由来する吸収ピーク、 1776 cm^{-1} 付近に観測されるカルボキシル基の会合体に由来する吸収ピーク、及び、 1807 cm^{-1} 付近に観測される非会合体に由来する吸収ピークの強度を読み取り、それぞれC-F倍音のピーク強度で規格化して吸収ピーク強度 Abs を得る。

各官能基の量は、各官能基の吸収ピークの吸光係数 ϵ ($\text{cm}^3/\text{mol}\cdot\text{cm}$)、サンプルの比重 d (g/cm^3)、及び、C-F倍音の強度が1のときのサンプル膜厚 l (cm) からランバートベール則 ($Abs = \epsilon cl$ 、 c は濃度) を使って、下記式

$$\text{官能基量 (ppm)} = \{Abs \times (\text{各官能基の分子量})\} \times 10^{11} / \epsilon d l$$

に基づいて算出される。

本明細書において、上記カルボキシル基の量は、カルボキシル基の会合体の量と非会合体の量との和である。

【0045】

本発明の安定化フルオロポリマーは、上記一般式 (I) から明らかであるように、上記一般式 (I) における n が0であるような側鎖が短いものである。

本発明者らは、後述のフェントン試験の結果から明らかなように、側鎖の短いポリマーの方が化学的安定性に優れることを発見し、本発明を完成したものである。化学的安定性の原因は明確ではないが、上記一般式 (I) における n が1以上である側鎖の長いポリマーでは、側鎖に含まれる $-(CF_2CFY^1-O)-$ (Y^1 は、上記の通り。) で表される

繰り返し単位に由来するエーテル結合が後述する固体高分子電解質型燃料電池等の過酷な条件下においては分解されやすいのではないかと推測される。

【0046】

本発明の活性物質固定体は、上記安定化フルオロポリマーと活性物質とからなるものである。上記活性物質固定体は、通常、上記安定化フルオロポリマーと活性物質とを液状媒体に分散した液状組成物を基材に塗装することにより得られたものである。

上記活性物質としては上記活性物質固定体において活性を有し得るものであれば特に限定されず、本発明の活性物質固定体の目的に応じて適宜選択されるが、例えば、触媒を好適に用いることができる場合がある。

上記触媒としては、電極触媒が好ましく、この場合、上記触媒としては、電極触媒として通常使用されるものであれば特に限定されず、例えば、白金、ルテニウム等を含有する金属；通常1種類以上の金属からなる中心金属をもつ有機金属錯体であって、その中心金属の少なくとも1つが白金又はルテニウムである有機金属錯体等が挙げられる。上記白金、ルテニウム等を含有する金属としては、ルテニウムを含有する金属、例えば、ルテニウム単体等であってもよいが、白金を含有する金属が好ましく、上記白金を含有する金属としては特に限定されず、例えば、白金の単体（白金黒）；白金-ルテニウム合金等が挙げられる。上記触媒は、通常、シリカ、アルミナ、カーボン等の担体上に担持させて用いる。

【0047】

上記液状媒体としては、上記安定化フルオロポリマーの粒子の良好な分散性が望まれる場合には、水のほかに、メタノール等のアルコール類；N-メチルピロリドン〔NMP〕等の含窒素溶剤；アセトン等のケトン類；酢酸エチル等のエステル類；ジグライム、テトラヒドロフラン〔THF〕等の極性エーテル類；ジエチレンカーボネート等の炭酸エステル類等の極性を有する有機溶剤が挙げられ、これらのなかから1種又は2種以上を混合して用いることができる。

【0048】

上記液状組成物は、少なくとも、上記安定化フルオロポリマーと、上記活性物質とからなるものであり、必要に応じてその他の成分を含有していてもよい。上記その他の成分としては、例えば、キャスト製膜、含浸等により膜状に成形する目的においては、レベリング性を改善するためのアルコール類、造膜性を改善するためのポリオキシエチレン類等が挙げられる。

【0049】

上記基材としては特に限定されず、例えば、多孔性支持体、樹脂成形体、金属板等が挙げられ、燃料電池等に用いられる電解質膜、多孔性カーボン電極等が好ましい。上記電解質膜としては、通常の意味でのフッ素樹脂からなるものであることが好ましく、本発明の安定化フルオロポリマーからなるものであってもよい。

【0050】

上記「液状組成物を基材に塗装する」ことは、上記液状組成物を上記基材に塗布し、必要に応じて乾燥し、通常更に安定化フルオロポリマーの融点以上の温度で加熱することによる。上記加熱の条件は安定化フルオロポリマーと活性物質とを基材上に固定することができるものであれば特に限定されないが、例えば、200～350℃で数分間、例えば、2～30分間加熱することが好ましい。

【0051】

本発明の電解質膜は、上記活性物質固定体を有するものである。上記電解質膜は、活性物質固定体の性質を妨げない範囲であれば、上記活性物質固定体以外のその他の物質をも含むものであってよい。

【0052】

本発明の固体高分子電解質型燃料電池は、上記電解質膜を有するものである。上記固体高分子電解質型燃料電池は、上記電解質膜を有するものであれば特に限定されず、通常、固体高分子電解質型燃料電池を構成する電極、ガス等の構成成分を含むものであってよい。本発明の安定化フルオロポリマーは、上述したように化学的安定性に優れるので、使用条

件が通常過酷な固体高分子電解質型燃料電池等の燃料電池の電解質膜としても長期間好適に用いることができる。

【0053】

上述した液状組成物、キャスト製膜を行うことにより得られた膜、多孔性支持体上に形成された膜、活性物質固定体、電解質膜又は固体高分子電解質型燃料電池は、何れも、安定化フルオロポリマーを用いてなるものである。

【0054】

本発明の電解質膜は、上記固体高分子電解質型燃料電池の膜材としての用途のほかにも、例えば、リチウム電池用膜、食塩電解用膜、水電解用膜、ハロゲン化水素酸電解用膜、酸素濃縮器用膜、湿度センサー用膜、ガスセンサー用膜、分離膜等の電解質膜又はイオン交換膜の膜材として用いることができる。

【発明の効果】

【0055】

本発明の安定化フルオロポリマー製造方法は、スルホン酸由来基含有フルオロポリマーの不安定基を充分にフッ素化することができる。

【発明を実施するための最良の形態】

【0056】

以下に実施例を挙げて本発明を更に詳しく説明するが、本発明はこれら実施例のみに限定されるものではない。

測定方法

【0057】

1. 水分含有量測定方法

水分気化装置（商品名：ADP-351、京都電子工業社製）を用い、乾燥窒素をキャリアガスにして、サンプルを加熱して気化させた水分をカルフィッシャー式水分計に捕集し、電量滴定して水分量を測定した。

サンプル量は1g、測定温度は150℃とした。

【0058】

2. IRによる官能基定量

ポリマーサンプルを270℃、10MPaにおいて20分間ヒートプレスして厚さ150～200μmの膜を作成し、FT-IR分光器を用いてスペクトル測定した。

【0059】

3. フェントン試薬による安定性試験

ポリマーサンプルを270℃、10MPaにおいて20分間ヒートプレスした後、ポリマー側鎖の末端基をスルホン酸基に変換し安定性試験用膜とした。

テトラフルオロエチレン/パーフルオロ（アルキルビニルエーテル）共重合体製のボトルに、 $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 1mgを30%過酸化水素水溶液20mlに溶解させて入れ、安定性試験用膜3gを浸漬し、85℃で20時間保持した。その後、室温まで冷却して安定性試験用膜を取り出し、フッ素イオンメーターを用いて液相のフッ素イオン濃度を測定した。

実施例1

【0060】

(1) ポリマー合成

容積3000mlのステンレス製攪拌式オートクレーブに、 $\text{C}_7\text{F}_{15}\text{COONH}_4$ の10%水溶液300gと純水1170gを仕込み、充分に真空、窒素置換を行った。オートクレーブを充分に真空にした後、テトラフルオロエチレン〔TFE〕ガスをゲージ圧力で0.2MPaまで導入し、50℃まで昇温した。その後、 $\text{CF}_2=\text{CFOCF}_2\text{CF}_2\text{SO}_2\text{F}$ を100g注入し、TFEガスを導入してゲージ圧力で0.7MPaまで昇圧した。引き続き0.5gの過硫酸アンモニウム〔APS〕を60gの純水に溶解した水溶液を注入して重合を開始した。

重合により消費されたTFEを補給するため、連続的にTFEを供給してオートクレーブ

の圧力を 0.7 MPa に保つようにした。さらに供給した TFE に対して、質量比で 0.53 倍に相当する量の $\text{CF}_2=\text{CFOCF}_2\text{CF}_2\text{SO}_2\text{F}$ を連続的に供給して重合を継続した。

供給した TFE が 522 g になった時点で、オートクレーブの圧力を開放し、重合を停止した。その後室温まで冷却し、 SO_2F を含む過フッ化ポリマーを約 33 質量%含有する、やや白濁した水性分散体 2450 g を得た。

上記水性分散体を、硝酸で凝析させ、水洗し、90℃で24時間乾燥し、更に120℃で12時間乾燥して含フッ素ポリマーA 800 g を得た。

次に、得られた含フッ素ポリマーAの1 gを、150℃に熱した管状炉に直ちに投入して水分を揮発させ、乾燥窒素をキャリアガスとしてカールフィッシャー水分測定装置に導入して水分量を測定したところ、質量で200 ppmであった。

また、300℃における溶融NMR測定の結果、含フッ素ポリマーA中の $\text{CF}_2=\text{CFOCF}_2\text{CF}_2\text{SO}_2\text{F}$ 単位の含有率は19モル%であった。

【0061】

(2) フッ素化

容積1000 mlのオートクレーブ（ハステロイ社製）に水分含有量200 ppmの上記含フッ素ポリマーA 200 gを入れ、真空脱気しながら120℃に昇温した。真空、窒素置換を3回繰り返した後、窒素をゲージ圧0 MPaまで導入した。引き続き、フッ素ガスを窒素ガスで20容積%に希釈し得られたガス状フッ素化剤をゲージ圧が0.1 MPaになるまで導入して、30分保持した。

次に、オートクレーブ内のフッ素を排気し、真空引きした後、フッ素ガスを窒素ガスで20容積%に希釈し得られたガス状フッ素化剤をゲージ圧が0.1 MPaになるまで導入して、3時間保持した。

その後、室温まで冷却し、オートクレーブ内のフッ素を排気し、真空、窒素置換を3回繰り返した後、オートクレーブを開放し、安定化フルオロポリマーBを得た。

上記安定化フルオロポリマーBを、270℃、10 MPaにおいて20分間ヒートプレスして、170 μmの厚みを有する透明な膜を得た。

IR測定の結果、スルホン酸に由来するピークは観測されなかった。また、カルボキシル基に由来するピーク [x] と、 $-\text{CF}_2-$ に由来するピーク [y] との強度比 [x/y] は0.03であった。

得られた安定化フルオロポリマーをメルトインデックス計 [MI計] で、270℃、5 kgの荷重をかけて押し出しストランドを得た。得られたストランドを再度MI計で押し出す操作を2回繰り返した後のストランドは、殆ど着色していなかった。

比較例 1

【0062】

実施例1で得られた含フッ素ポリマーAを、空气中で2日間放置し、水分量を測定したところ、700 ppmであった。

このポリマーを実施例1と同様にフッ素化して含フッ素ポリマーCを得た。含フッ素ポリマーCを得たオートクレーブの上部は緑色に変色しており、腐食が進んでいることがわかった。

得られた含フッ素ポリマーCを、270℃、10 MPaにおいて20分間ヒートプレスして、160 μmの厚みを有する透明な膜を得た。

IR測定の結果、スルホン酸に由来するピーク [z] と、 $-\text{CF}_2-$ に由来するピーク [y] との強度比 [z/y] は、0.03であった。また、カルボキシル基に由来するピーク [x] と、 $-\text{CF}_2-$ に由来するピーク [y] との強度比 [x/y] は、0.14であった。

得られた含フッ素ポリマーCをMI計で270℃、5 kgの荷重をかけて押し出しストランドを得た。得られたストランドを再度MI計で押し出す操作を2回繰り返した後のストランドは、濃い茶色に着色していた。

以上の結果から、含水量が500 ppm以下の含フッ素ポリマーAをフッ素化した実施例

1 は、含水量が 700 ppm の比較例 1 に比べて、末端を安定化することができた。また、含フッ素ポリマーの着色が抑制されていることがわかった。

実施例 2

【0063】

実施例 1 で得られた膜を、20%水酸化ナトリウム水溶液中、90℃で24時間処理した後水洗した。引き続き、6規定硫酸中、60℃で24時間処理した。その後洗浄液が中性になるまで水洗して、スルホン酸型の膜を得た。

この膜を110℃で十分に乾燥した後3gを採取し、フェントン試薬による安定性試験を行った結果、フッ素イオン濃度は5 ppmであった。

比較例 2

【0064】

スルホン酸由来基含有フルオロポリマーとして $\text{CF}_2=\text{CFOCF}_2\text{CF}(\text{CF}_3)\text{OCF}_2\text{CF}_2\text{SO}_2\text{F}$ を重合してなる市販品（商品名：ナフィオン117、デュポン社製）を用い、実施例 2 と同様に安定性試験を行ったところ、フッ素イオン濃度は20 ppmであった。

上記安定性試験の結果から、 $\text{CF}_2=\text{CFOCF}_2\text{CF}_2\text{SO}_2\text{F}$ と TFE を共重合して得られ、さらにその末端を安定化したポリマーは、 $\text{CF}_2=\text{CFOCF}_2\text{CF}(\text{CF}_3)\text{OCF}_2\text{CF}_2\text{SO}_2\text{F}$ を用いたポリマーに対して安定性に優れることがわかった。

【産業上の利用可能性】

【0065】

本発明の安定化フルオロポリマー製造方法は、燃料電池電解質膜等の苛酷条件において使用される膜材に適した原料の製造に供することができる。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 スルホン酸由来基含有フルオロポリマーを十分に安定化する方法を提供する。

【解決手段】 スルホン酸由来基含有フルオロポリマーを含む処理対象物にフッ素化処理を行うことにより安定化フルオロポリマーを製造することよりなる安定化フルオロポリマー製造方法であって、上記スルホン酸由来基含有フルオロポリマーは、 $-SO_3M$ (M は、 H 、 $NR^1R^2R^3R^4$ 又は M^1/L を表す。 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は、同一又は異なって、 H 若しくは炭素数 1～4 のアルキル基を表す。 M^1 は、 L 価の金属を表す。) を有するフルオロポリマーであり、上記処理対象物は、水分が質量で 500 ppm 以下であることを特徴とする安定化フルオロポリマー製造方法。

【選択図】 なし

認定・付加情報

特許出願の番号	特願 2003-318243
受付番号	50301499378
書類名	特許願
担当官	第六担当上席 0095
作成日	平成15年 9月11日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成15年 9月10日

【書類名】	出願人名義変更届
【あて先】	特許庁長官殿
【事件の表示】	
【出願番号】	特願2003-318243
【承継人】	
【持分】	1/2
【識別番号】	000000033
【氏名又は名称】	旭化成株式会社
【承継人代理人】	
【識別番号】	100086586
【弁理士】	
【氏名又は名称】	安富 康男
【手数料の表示】	
【予納台帳番号】	033891
【納付金額】	4,200円

認定・付加情報

特許出願の番号	特願 2003-318243
受付番号	50401508733
書類名	出願人名義変更届
担当官	小菅 博 2143
作成日	平成16年10月13日

<認定情報・付加情報>

【提出日】	平成16年 9月 6日
【承継人】	
【識別番号】	000000033
【住所又は居所】	大阪府大阪市北区堂島浜1丁目2番6号
【氏名又は名称】	旭化成株式会社
【承継人代理人】	申請人
【識別番号】	100086586
【住所又は居所】	大阪府大阪市淀川区西中島5丁目4番20号 中 央ビル 安富国際特許事務所
【氏名又は名称】	安富 康男

特願 2003-318243

出願人履歴情報

識別番号

[000002853]

1. 変更年月日

1990年 8月22日

[変更理由]

新規登録

住所

大阪府大阪市北区中崎西2丁目4番12号 梅田センタービル

氏名

ダイキン工業株式会社

特願 2 0 0 3 - 3 1 8 2 4 3

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[0 0 0 0 0 0 0 3 3]

1. 変更年月日

2 0 0 1 年 1 月 4 日

[変更理由]

名称変更

住 所

大阪府大阪市北区堂島浜 1 丁目 2 番 6 号

氏 名

旭化成株式会社